PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-335710

(43)Date of publication of application: 04.12.2001

(51)Int.Cl.

C08L101/16 C08L 1/02 C08L 67/02

(21)Application number: 2000-155718

(71)Applicant: CHIBA INST OF TECHNOLOGY

26.05.2000 (22)Date of filing:

TAKEISHI HIROYUKI (72)Inventor:

SHIBATA MITSUHIRO YOSOMIYA RYUTOKU

(54) COMPOSITE MATERIAL AND METHOD FOR PRODUCING THE SAME

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a biodegradable fiber-reinforced composite material and a method for producing the same.

SOLUTION: Provided are a composite material comprising 100 pts.wt. biodegradable thermoplastic resin and 1-100 pts.wt. cellulosic vegetable fiber selected from manila hemp, sisal hemp, and New Zealand hemp and a method for producing the fiber-reinforced composite material comprising mixing 100 pts.wt. biodegradable thermoplastic resin with 5-100 pts.wt. cellulosic vegetable fiber selected from manila hemp, sisal hemp, and New Zealand hemp and compression-molding the mixture at 100-300°C.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or

application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁(J P)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出職公開發号 特爾2001-335710 (P2001-335710A)

(43)公開日	平成13年12月	4 E	(2001.12.4)	

_				
(51) Int.CL'	識別記号	FΙ		テーマコート*(参考)
COSL 101/16	ZBP	COSL 101/16	ZBP	41002
1/02		1/02		
67/02		67/02		

審査請求 宗請求 請求項の数6 OL (全 8 頁)

(21) 山嶼番号 特輯2000-155718(P2000-155718) (71)出版人 598163064 学校法人干菜工業大学 (22) 出願日 平成12年 5 月26日 (2000. 5. 26) 千葉県葡萄野州津田昭2-17-1 (72) 発明者 默石 洋紅 千葉県千葉市花見川区柏井町1525-91 (72)発明者 集田 充弘 炭壌県筑波郡谷和原村絹の台6-6-6 (72) 発明者 四十宮 能徳 子囊県船橋市前貝塚町270-27 (74)代理人 100101719 ・ 弁理士 野口 恭弘 (外1名) アターム(参考) 4j002 AB01X CF03W CF18W CF19W FA04X FD01X

(54) 【発明の名称】 複合材料およびその製造方法

(57)【要約】

【課題】 生分解性を有する、繊維強化複合材料及びそ

「解婚」 生力解性を行する。 機能をおけなられない の製造方法を提供すること。 「解疾手段 】 生分解性熱可塑性希腊 100質量部、及び、マニラ麻、サイザル蘇、又は、ニュージーランド麻より選ばれた箱物セルロース繊維 1ないし 100質量部 よりなることを特徴とする複合材料、及び、生分解性熱 可塑性樹脂100質量部及びマニラ蘇、サイザル蘇、又 は、ニュージーランド麻より選ばれた植物セルロース繊 維5ないし100質量部を混合した後、100°Cないし 300℃の温度で圧縮成形することを特徴とする機能強 化複合材料の製造方法。

(2)

特闘2001-335710

【特許請求の範囲】

【語求項1】 生分解性熱可塑性制作100質季部、及び、マニラ麻、サイザル麻、又は、ニュージーランド麻より選ばれた領物セルロース繊維1ないし100質量部よりなることを特徴とする複合材料。

【語求項2】 生分解性熱可塑性補脂が、脂肪族ポリエステル衛脂である請求項1 (に記載の複合材料。

【請求項3】 脂肪族ポリエステルが、ポリプチレンサクシネート又はポリプチレンサクシネート・アジベートである請求項1又は2に記載の復合材料。

【請求項4】 生分解性熱可塑性補脂 100質量部及びマニラ麻、サイザル麻、又は、エュージーランド蘇まり 選ばれた植物セルロース機能5ないし100質量部を混合した後、100℃ないし300℃の温度で圧機成形するととを特数とする機能強化復合材料の製造方法。

【語求項5】 マニラ麻、サイザル蘇、又はニュージーランド除より選ばれた植物をルロース微維を平均長 $1\sim 10~\rm mm$ にカッティングする工程、脂肪族ポリエステル、ポリ乳酸苦しくはこれらのブレンド勧脂より選ばれた生分解性熱可塑性制脂 $1~0~0~\rm gg$ 部及びカッティングされた該植物セルロース微維 $1~\rm totolog$ でで治融混合する泥淖工程、及び、該混淖工程で得られた混合物を射出成形する工程を含むととを特徴とする複合付料の製造方法。

【請求項6】 値物セルロース繊維を表面処理する工程 を含む請求項4 又は5 記載の複合材料の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、微維強化複合材料に関し、さらに詳しくは、微維により強化された。生分 解性を有する複合材料に関する。

[0002]

【従来の技術】従来から広く繊維強化複合材料が用いられている。これらの復合材料は、ガラス繊維又は炭素繊維が孫化繊維として使用され、石油化学に由来する高分子物質が結合材として使用されている。これらの繊維強化合材料は、 焼却又は埋め立て等により廃棄されるが、 埋め立てても半永久的に関らないために、環境汚染をもたらすという課題を有している。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】 家発明は上記の課題を 解決しようとしてなされたものである。すなわち本発明 が解決しようとする課題は、生分解性を有する 微維強 化複合材料及びその製造方法を提供することである。

[0004]

【課題を解決するための手段】上記の諸課題は、以下の 手段により解決された。

(1) 生分解性熱可整性樹脂100質量部、及び、マニラ麻、サイザル麻、又は、ニュージーランド麻より選ばれた植物セルロース繊維1ないし100質量部よりなる 50

ことを特徴とする復合材料。

(2) 生分解性熱可塑性樹脂が、脂肪族ポリエステル樹脂である(1) に記載の複合材料。ととで、脂肪族ポリエステル樹脂は2種以上の樹脂のブレンドであっても良い。

(3) 脂肪族ポリエステルが、ポリプチレンサクシネート又はポリプチレンサクシネート・アジペートである

(1) 又は(2)に記載の複合材料。

(4)生分解性熱可整性樹脂100質素部及びマニラ麻、サイザル麻、又は、ニュージーランド麻より選ばれた舗物セルロース繊維5ないし100質番部を混合した後、100℃ないし300℃の温度で圧縮成影することを特徴とする機能強化複合料料の製造方法。

(5)マエラ解、サイザル解、又はニュージーランド麻より選ばれた領物セルロース繊維を平均長1~10mmにカッティングする工程、脂肪族ボリエステル、ボリ乳酸苦しくはこれらのブレンド制脂より選ばれた生分解性熱可塑性制脂100質量部及びカッティングされた設植物セルロース微雑1ないし50質量部を140~200でで溶融複合する複雑工程。及び、該規模工程で得られた混合物を射出成形する工程を含むととを特徴とする復合材料の製造方法。

(6) 植物セルロース繊維を表面処理する工程を含む (4) 又は(5) 記載の複合材料の製造方法。

[0005]

【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。本発明の復合材料は、特定の植物セルロース繊維と生分解性熱可塑性樹脂を必須成分とする。本発明の一実施形態においては、機能性生材料としての植物セルロース繊維に対して結合材として生分解性熱可塑性樹脂を組み合わせた復合材料である。又、本発明の他の一つの実施形態においては、主材料である生分解性熱可塑性樹脂に対してとれを強化する特定の値物セルロース繊維を組み合わせた復合材料である。

【0006】本発明のセルロース繊維は、平均直径が 0.1 mm以上である植物セルロース繊維であり、好ま しくは麻類(homo)の繊維である。麻機能は、軟質 (類 度) 機能 (大麻・亜麻、黄蘇、ラミー等) と硬質 (萎葉 又は葉脈) 繊維に大別される。 本発明には、泥練時の生力解性樹脂との分散均一性及び得られる論強効果の観点から、 硬質の麻繊維の好ましく使用される。 すなわち、 本発明においては、硬質の麻繊維の方が、 款質の麻繊 よりも、生分解性樹脂と均一に復緯でき、又、 得られる 復合材料においても、優れた領強効果を与える。との硬質の麻繊維の具体例としてはマニラ麻・サイザル麻、 カーシーランド麻が夢けられる。本発明に好ましく使用される硬質の麻繊維は繊維(東条)長が40cm以上であり、マニラダ・サイザル麻、及び、ニュージーランド麻の微維(東条)長は、それぞれ、100~3000cm、80~200cm、40~100cmである。な

お、本発明において、「サイザル麻」はヘネケン麻をも 含むものとする。

【0007】本発明の復合料料においては、必要に応じて、これらの蘇磁維を短くカッティングして生分解性制脂と混合又は混雑した後、成形することが好ましい。カッティング後の磁維長は、1~300mmであり、好ましくは3~10mmである。ここで磁循長は、数平均繊維長を意味する。繊維長の分布は狭い方が好ましい。投資の担心が助場合には、流動性を確保するために、後者の比較的短い時域循を用いる方が好ましい。圧縮成形においては、上版が300mm又はこれよりも長い、より広い範囲の長さを有する所域循を使用することができる。本発明に付ましく使用される硬質の非微能は繊維(束条)の帽(平均直径)が0.1mm以上である。サイザル降の直径は0.06~0.38mmであり、その平均直径は0.15mmである。マニラ麻の直径は、0.2~

【①①①8】本発明の生分解性可塑性樹脂としては、脂肪病ポリエステル(ポリ乳酸を含む。)、天然原料を化学的に変成した特定の生分解性熱可塑性樹脂、微生物生 20度ブラスチック、合成プラスチック及び水溶性ポリマーが興型的な樹脂であるが、これらに限定されるものではない。本発明の生分解性熱可塑性樹脂としては、脂肪族ポリエステル(ポリ乳酸を含む。)又は2種以上の脂肪族ポリエステルのプレンドが好ましく使用される。

【①①①②】本発明において、「脂肪族ポリエステル」とは、分子内のすべての炭素原子が一列の鎖状につながり、分子内の炭素原子は枝分かれ構造を有しても良いが、環式構造を含まないポリエステルをいう。脂肪族ポリエステルは、工業的な規模で生産されており、本発明の実施のために容易に入手できる。脂肪族ポリエステルの典型例としては、重縮合法による昭和高分子(株)のビオノーレ、関連重合法によるポリカブロラクトン(PCL)、ポリ乳酸(PLA)、及び、発酵法によるポリヒドロキシブチレートノヴァリレート共重合体(PHB/V)、が挙げられる。

【① ① 1 ①】ビオノーレは、主としてグリコールと脂肪 族ジカルボン酸とから構成されており、融点が90~120 でとポリエチレン並みの高さを有するポリエステルであ る。ビオノーレの品種としては、Folyethylene succina te系(PESU系、#6005シリーズ)、Folybutylene s uccinate系(PBSU系、#10005シリーズ)及びPB SUとアシピン酸のような他のモノマーの共享合体系 (#2000及び#3000シリーズ)などがある。共乗合ポリ

エステルは、成形加工性に優れているために本発明に好

[0011] [db1]

ましく使用される。

【りり12】ボリ乳酸は、人工的に合成され、例えば (株)島淳製作所のラクティーが挙げられる。ラクティー は融点が170℃以上であり、脂肪族ポリエステルの中で は融点の高い。結晶性熱可塑性高分子である。ポリ乳酸 は、本発明の生分解性熱可塑性衛脂として単独で使用するよりは、他の脂肪族ポリエステルとのプレンドとして 使用する方が好ましい。

【0013】天然原料を化学的に変成した特定の生分解性熱可塑性衛脂の例としては、セルロースアセテートが挙げられる。アセテート置換度が、2.5以下のセルロースアセテートは本発明の生分解性熱可塑性衛脂として用いることができる。このセルロースアセテートを使用する場合には可塑剤を併用しても良い。

【0014】微生物生産プラスチックとしては、微生物ポリエステル、微生物多鑑及び微生物ポリアミノ酸が代表的であり、微生物ポリエステルが本発明に好ましい。微生物ポリエステルの例としては、ポリ[(R)-3-ヒドロキシブチラート(P(3HB))]が挙げられる。微生物共重合ポリエステル、例えば3ーヒドロキシブチラートと3ーヒドロキシバリレートの共重合体、P(3HB-co-3HV)等は、単量体組成に依存してその物性は幅広く変化させることができるので、共重合ポリエステルの方が本発明に好ましく使用できる。【化2】

【0015】本発明の生分解性熱可塑性制脂として、特定の変性した合成プラスチックも使用することができる。これらの変性した合成プラスチックとしては、ポリ(3-ヒドロキシアルカノエート)、(P(3HA))、生分解性を付与したメタクリル酸エステル制脂、その他生分解性コポリマー等が挙げられる。

[0016]生分解性を付与したメタクリル酸エステル 物間の例としては、ビリジニウム基を導入したポリメタ クリル酸メチルがある。生分解性コポリマーには、コポ リエステル、コポリエステルエーテル。コポリエステル 50 カーボネイト、コポリエステルアミドがある。

【0017】水溶性ポリマーの代表的なものとして、ポリエーテル、ポリピニルアルコール、ポリリンゴ酸が挙 げられる。ポリエーテルは、HO(R-O)。H(n) 重合 原)の基本構造を有するポリマーで、ポリエチレングリコール(PEG、R=CH₂CH₂)、ポリプロピレングリコール(PPG、R=CH₃CHCH₄)、ポリテトラメチレングリコール(PTMG、R=(CH₂)₄)、ポリ (1、2 ープチレングリコール)(PBG、R=C, H₃CHCH₄),などが工業的に生産されている。

【0018】ボリビニルアルコールも、全世界で約50万 16 トンの規模で生産されている。ボリリンゴ酸は側鎖にカ*

*ルボキシル基をもつポリラクチド類である。上記に記載した生分解性熱可塑性制脂については、生分解性プラスチック研究会編、編者代表土肥姦治、「生分解性プラスチックハンドブック」、株式会性エヌ・ティー・エス、1995年5月26日初版第1周発行。に詳細に記載されている。

【① 0 1 9】本発明に使用できる生分解性熱可塑性制脂の種類とその製造メーカーを列挙するが、これらに限定されるものではない。

【0020】

化学憐造	製造企業	商品名
天然原料から得られる生	分解性熟可塑性影脂	
ಪ್" ў ≴L≣ઇ: (PLA)	Corgill Dow Polymans	EcoPLA
	三井化学	LACEA (レイシア)
	显补现作所	Loniy (ラクティ)
セルロースアセチート(CA)	Mazzuchel Li	Biocete
	ゲイセル化学工業	Celgreen (セルグリーン
		CA>
石油化学原料から得られ	る生分解性熱可塑性樹脂	
ポリカプロラクトン (PCL)	Union Carbide Corp.	Tone
ポリプチレンサクシネート (P	8) 昭和高分子	Bionelle#1000 (ピオノー
		₩1000)
ポリプチレンサクシネート・ア	シベ 昭和高分子	Bronelle (ビオノーレ
- F (PBSA)		#2009 シリーズ)
ポリエテレンサクシネート (Pf	S) 日本触媒	Lunele (*** V SE)
ポリエスチルアミド	Bayer	BAK
コポリエステル	BASF	Booflex
ポリエスデルカーボネート (Pl	立) 三菱ガス化学	
SEE PET	Du Pont	BioXex

【0021】本発明の複合材料は、生分解性熱可塑性樹脂100質量部に対して、特定の麻織能を1ないし20 の質量部、好ましくは、1ないし100質量部。更に好ましくは5ないし100質量部を併用する。本発明の複合材料の製造方法においては、成形方法により好ましい併用割合が異なる。本発明の複合材料を圧縮成形する場合には、生分解性熱可塑性樹脂100質量部に対して、本発明の麻織能5ないし100質量部を複合使用することができ、樹出成形する場合には、混合物の流動性を確するために1ないし50質量部を溶融復模して使用することが好ましい。

【0022】(植物セルロース繊維の表面処理) 本発明 の蘇徹維には、表面処理を縮して、生分解性熱可塑性樹 脂との親和性を改善することができる。豪面処理を施さ ない蘇繊維を使用しても充分な領強効果が得られること 50

が多いが、麻機能と生分解性熱可塑性構脂との額和性が不足の場合、又は、一層高い精強効果を得たい場合には表面処理を施す方が好ましい。この表面処理は、プラズマ放電処理やコロナ放電処理のような制理的表面処理と、水酸化アルカリやカップリング制を使用する化学的表面処理に分類できる。化学的表面処理のみ、または物理的表面処理と化学的表面処理の組み合わせて実施することが好ましい。水酸化アルカリとしては、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸化フトリウム、水酸化カリウム、水酸化リテウム等が挙げられる。カップリング剤としては、オルガノアルコキシメタル化合物(例、チタンカップリング剤、シランカップリング剤と、下記式(1a)および(Ib)で示す。【0023】

$$\begin{array}{c}
R_1 \\
R_4 O \Theta - O R_2 \\
R_4 O \Theta - O R_2
\end{array}$$
(Ia)

$$R_5OS - R_6 \qquad (Ib)$$

【0024】式中、R、R。およびR。は、それぞれ 独立に、炭素原子数が1ないし10のアルキル基、炭素 原子数が6ないし10のアリール基。炭素原子数が2な いし10のアルケニル基、炭素原子敷が2ないし10の アルキニル基または炭素原子数が7ないし10のアラル キル基であり、R。、R。、R。 、R。 およびR。は、 それぞれ独立に、炭素原子数が 1 ないし6 のアルキル基 または炭素原子数が2ないし6のアシル基である。式 (【 a) および式 (l b) において、R、、R、および R。は、アルキル基、アリール基、アルケニル基または アラルキル基であることが好ましく。アルキル基、アリ ール基またはアルケニル基であることがさらに好まし く、アルキル基またはアルケニル基であることが最も好 ましい。アルキル基、アリール基、アルケニル基、アル キニル基およびアラルキル墓は、置換墓を有していても よい。置換基の例には、グリンジル墓。 グリシジルオキ シ墓、アルコキシ基、ハロゲン原子、アシルオキシ基 (例、アクリロイルオキシ、メタクリロイルオキシ)、 **メルカプト、アミノ、カルボキシル、シアノ、イソシア** ナトおよびアルケニルスルポニル基(例、ビニルスルボ ニル)が含まれる。

【0025】式(ia)および式(Ib)において、R。、R。、R。、R。 およびR。は、アルキル差であることが好ましい。アルキル差は、置換差を有していてもよい。置換基の例には、アルコキシ差が含まれる。シランカップリング剤は、分子内に二重結合を有し、その二重結合の反応によりポリマーと結合させることが好ましい。二重結合は、式(ia)と式(Ib)のR。 R。またはR。の置換基中に存在していることが好ましい。特に好ましいシランカップッリング剤を、下記式(IIa)および(IIb)で示す。

特闘2001-335710

【0027】式中、R.、およびR.、は、それぞれ独立 に、水素原子またはメチルであり、Ricは、炭素原子数が1ないし10のアルキル基、炭素原子数が6ないし1 0のアリール華、炭素原子数が2ないし10のアルケニ ル基、炭素原子敷が2ないし10のアルキニル基または 炭素原子数が了ないし10のアラルキル基であり R., R., R., R., およびR., は、それぞれ独立 炭素原子敷が1ないし6のアルキル基または炭素原 子敷が2ないし6のアシル華であり、し、およびし。は 二個の連絡基である。式 (IIb) において、Riaは、式 (Ia) および式 (Ib) のR、、R、およびR。と同 様の定義を有する。式(IIa)式(IIb)において、R R.,, R.,, R., およびR.,は、式(|a)および 式(Ib)のR_z 、R_z 、R_s 、R_s およびR**,** と同様 の定義を有する。式(IIa)式(IIb)において、し、 およびし。は、アルキレン基であることが好ましく、炭 素原子数が1ないし10のアルキレン墓であることがさ ちに好ましく、炭素原子数が1ないし6のアルキレン基 であることが最も好ましい。

【① 0 2 8 】式(i a)で示されるシランカップリング 剤の例には、メデルトリメトキシシラン、メチルトリメトキシンラン、メチルトリメトキシシラン、メテルトリアセトキシシラン、フェニルトリアセトキシシラン、アークロロプロピルトリエトキシシラン、アーグリシジルオキシプロピルトリメトキシシラン、アーグリシジルオキシプロピルトリメトキシシラン、アーグリシジルオキシブロピルトリメトキシシラン、アークリシジルオキシブロピルトリメトキシシラン、アーアミノプロピルトリメトキシシラン、アーアミノプロピルトリエトキシシラン、オーメルカプトプロピルトリエトキシシラン。および2 ーシアノエチルトリエトキシシランが含まれる。

【 0 0 2 9 】式 (i b) で示されるシランカップリング 剤の例には、ジメチルジメトキシシラン、フェニルメチルジエトキシシラン、アーグリシジルオキシブロビルメチルジエトキシシラン、アーグリシジルオキシブロビルスチルジエトキシシラン、アークロロプロビルメチルジアトキシシラン、アーアミノプロビルメチルジメトキシシラン、アーアミノプロビルメチルジメトキシシラン、メチルジメトキシシランが含まれる。 2 種類以上のカップリング剤を併用してもよい。

【0030】水酸化アルカリによる表面処理は、水酸化アルカリの水溶液に麻繊維を加え、室温から60℃までの温度で、数時間から数日間浸せきすることにより実施できる。

50 【0031】カップリング剤による蘇機維の表面処理

は、水性有機溶剤のカップリング剤溶液に麻繊維を加 え、室温から60℃までの温度で、敷時間から10日間 浸せきすることにより実施できる。表面処理反応を促進 ずるため、無機酸(例、臟酸、塩酸、硝酸、クロム酸、 次亜塩素酸、ホウ酸、オルトケイ酸、リン酸、炭酸)、 有機酸(例、酢酸、ポリアクリル酸) ベンゼンスルホン フェノール、ポリグルタミン酸)、またはこれらの 塩(倒、金属塩、アンモニウム塩)を、さらに添加して もよい。表面処理を施した後、麻繊維を水洗し、空気中 で乾燥する。又、生分解性熱可塑性樹脂と復合又は復緯 する前に、植物セルロース微維も熱可塑性樹脂も乾燥す ることが好きしい。乾燥温度は、30~300°C. 好き しくは80~150℃、乾燥時間は0.1~30時間、 好ましくは0.3~5時間である。

【①032】本発明の麻繊維と熱可塑性樹脂とを混纏す るための方法・鉄躍は、特に限定されない。例えば、ロ ール、バンバリーミキサ、エーダー、単軸視線機、2軸 泥錬機等によって、泥濘することができる。

【0033】本発明の麻織維と生分解性熱可塑性樹脂と を混合した後、成形加工して本発明の複合材料を製造す ることができる。成形加工のためには、各種の方法が鐸 用でき、圧縮成形、抑出成形、吹き込み成形、カレンダ - 成形などが代表的である。本発明の複合材料の製造方 法としては、射出成形、圧縮成形が好ましく用いられ、 射出成形が特に好ましく用いられる。成形加工法の詳細 及び加工に使用する機械等については、例えば、寝息章 利/本吉正信著、「フラスチック成形加工入門」、第2 版(日刊工業新聞社)1995年発行、財団法人高分子 学会編、「プラスチック加工技術ハンドブック」. 初版 (日刊工業新聞社) 1995年発行。などに記載されて いる。

【① ①34】射出成形の一実施感標を挙げると、蘇繊維 と生分解性熱可塑性樹脂とを溶融復練して得られた復合 物を90℃で5時間減圧乾燥した後ツバコー(株)製の 小型射出成型器(リトルエースI型)を用いて、シリン ダー温度140°C、金型温度80°Cで射出成形する。後 述の実施例に用いたダンベル試験片はこの方法で成型し たものである。

【① 035】本発明の復合材料は圧縮成形するととがで きる。すかわち、難、雄型で構成される金型に本発明の 麻織維及び生分解性熱可塑性維脂の混合物を仕込んで、 加熱、加圧して成形するととができる。また、圧構成形 法と射出成形法の中間に位置するトランスファー成形も 本発明の複合材料の成形に使用するととができる。

【①①36】本発明の複合材料において、植物セルロ・ ス繊維と生分解性熱可塑性樹脂とを予め中間成形して、 プリプレグとしても良い。一実施騰様としては、本発明 の蘇繊維をシート状に配列するか、又は、麻組み物、麻 織物とし、次いで、これらに本発明の樹脂溶液を含浸

リプレグを複数枚請磨して削熱加圧して一体化する成形 法が挙げられる。

【0037】本発明の復合材料は、必要に応じて、多発 明の目的を損なわない限りの範囲で、更に各種の添加剤 を含有せしめることができる。例えば、色素(顔料及び 築料)、デンブンなどの生分解促進剤、離型剤、カオリ ン钻度などの各種フィラーなどである。これらの添加量 は、セルロース繊維と生分解性熱可塑性樹脂との合計の 10%以下である。本発明の複合材料は、寸度安定性に 優れるので、一次の成形加工した後、表面機能性付与、 接合、印刷、塗装、機械加工等の二次加工を行うことが

【①①38】本発明の復合材料は、工業材料分野に広く 用いることができる。特に電気機器に用いて防湿及び耐 筒撃性に優れる。又、家電製品、享務機器、玩具、文 具、日用維貨品、スポーツ用品、**建築資材・部**品に使用 することができる。又、搬送機械、とりわけ、自動車な との車両部品 特に自動車内装部品の芯材の製造に使用 することもできる。以下に本発明の実施例を示すが、本 発明はこれらの実施例に限定されるものではない。

[0039]

【実施例】実施例1

生分解性熱可塑性樹脂である脂肪族ポリエステルに属す るポリブチレンサクシネート(昭和高分子(株)製ビオ ノーレ#1020)を結合材として使用し、龍舌蘭(Ad ave americana) 繊維であるサイザル麻を繊維材料とす る複合材料(試料)-1~3-1~5)を製造した。こ のサイザル麻300質量部を平均長が5mmになるよう に裁断した後 3等分して、各100階骨部にそれぞれ 以下の3種類の表面処理を施した。

(表面処理1)2.0質量%の水酸化ナトリウム水溶液 中にサイザル蘇100質量部を窒温(25℃)で2時間 浸せきした後、水洗し、空気中で乾燥した。

(表面処理2) シランカップリング剤であるアミノプロ ピルトリメトキシシランのり、3質量%水性エチルアル コール(水とエタノールの4:6容量部混合液)溶液を 調製した。別のサイザル蘇100質量部を室温において この表面処理液に2時間浸せきした後、水洗し、空気中 で乾燥した。

(表面処理3)別のシランカップリング剤であるグリシ ジルオキシプロビルトリメトキシシランの(). 3質量% 水性エチルアルコール(水とエタノールの4:6容貴部 復合液) 溶液を調製した。別のサイザル麻100貿置部 を室温においてとの表面処理液に2時間浸せきした後、 水洗し、空気中で乾燥した。

【0040】ピオノーレ#1020は晁線前に90℃で 5時間乾燥した。3種類の表面処理のいずれかを施した サイザル麻も晁練前に120℃で5時間乾燥した。ビオ ノーレ#1020の100貿量部に対して上記の表面処 し、指触乾燥状態にしたブリブレグとした後に、このブ 50 選を縮したサイザル麻を、0,5,10,15又は20

質量部混合し (株) 原洋結機製作所製の二輪混錬機 (ラボプラストミル) を用いて、140℃で50гpm の回転下に5分間混線した。

【0 0 4 1】溶融浸緯して得られた試料を9 0 °Cで5 時 間乾燥した後、ツバコー(株)製の小型射出成型器(リ トルエースで型)を用いて、シリンダー温度140°C。 金型温度80°Cの条件で、ダンベル型試験片等各種の形 状に射出成形して良好な外額を有し、かつ機械的強度に 優れた成型品を得た。

* [0042] 実施例2

表面処理を施していない大麻又はサイザル麻を、いずれ も、それらの微維長が5mmになるように裁断した後ピ オノーレ#1020と複雑する以外は、実施例1と全く 同様にして射出成形し、3種類の試験片を得た。これら の試験片についての曲け強度と曲け弾性率の比較結果を 表2に示す。

【表2】

	曲げ強度(MPa)	曲げ弹性率(GPa)		
ピオノーレ単独(比较)	3 9	0.85		
ビオノーレ/大麻90:10	4.2	0.9		
ビオノーレノサイザル練り0:10	5 4	1. 2		

以上の結果から、ビオフーレ#1020単独に比較して 大麻又はサイザル麻による強化効果が顕著である。又、 硬質の麻繊維であるサイザル麻により得られる補強効果 の方が、軟質の蘇繊維である大麻による縞強効果よりも 大きいことが解る。

[0043]実施例3

実ែ倒」においてサイザル蘇に表面処理を施さない外は 全く同様にして成形した試料について曲け強度と曲け弾 性率を測定した。その結果、表面処理を施したサイザル 麻を用いて得られた試料の方が、表面処理を施さないサ イザル麻を用いて得られた試料よりも良好な縞強結果が 得られることが判明した。

[0044] 実施例4

実施側1において、ピオノーレ#1020に代えて、ポ※

※ リカプロラクトン(ダイセル化学工業(核)製をルグリ ーンP-H)を使用し、混線前に40℃で5時間乾燥した 以外は全く同様にして、3種類の表面処理を施したサイヴル蘇〈繊維長5mm〉を用いて、ポリカプロラクトン

/サイザル麻90:10の組成の復合材料を製造した。 曲げ試験を行った結果、ポリカプロラクトン単独の試料 に比較して、大蘇又はサイザル麻を用いた試料の場合に は補強効果が得られ、特にサイザル蘇を用いた場合の補 強効果が顕著であった。

【0045】実施例5

実態例2において、サイザル麻の繊維長が3,5、7m 加と異なる以外は全く同様にして、3種類の試料片を作 成した。比較結果を表3に示す。

【表3】

サイザル麻の繊維長(mm)	8	. 5	7
曲げ強度(MPa)	4.3	54	4.5
曲げ弾性率(GPa)	1. 9	1. 2	1. C

この3種の試料の中では微維長5 mmのサイザル蘇を使 用した場合に最大の強度を示した。

[0046]実施例6

実施例1においてサイザル蘇を用いる代わりにマニラ麻 を用いた試料についても同様な結婚効果が得られた。

[0047] 実験例7

寒絲倒しと同様にして、本発明の試料及び比較試料を製

造し、この試料片を用いて各種の測定を実施した。

★ (本発明の試料) ビオノーレ#1020/サイザル麻縅 維(微維長3mm)の質量比が90:10であるダンベ ル試験片を園芸用脳薬主の中に坦没させ、20~30 ℃. 温度50~80%の条件下で12月間経時変化をさ せ、途中経時変化を含めて、曲け試験および重量減少を 40 測定した。結果を表4に示す。

【表4】

•	o La july just Ciscula or a				
	土塚埋沙朔間(ケ月)	o	1	6	12
	曲げ強度(MIPa)	43	41	35	5 5
	曲げ弾性率(GPa)	1. 6	0.9	0. 7	ს. 5
	新型储力(%)	0	0.2	9 5	0 2

(比較試料) ビオノーレ# 1 0 2 0 / 炭素繊維(繊維長

用いる以外は、全く同様にして、生分解試験を実施し $3\,\mathrm{mm}$)の質量比が $9\,0:1\,0$ であるダンベル試験片を 50 て、曲け試験および重置減少を測定した。結果を表 $5\,\mathrm{tc}$ 示す。

特閱2001-335710

13 * * [表5]

土塚埋没期間(ケ月)	0	1	6	12
曲げ弦度(MIPa)	90	90	87	8 2
曲げ弾性率(GPa)	4.0	4. O	3.8	3.5
集量減少 (%)	0	0.0	1. 0	3.5

(8)

1600日の全力のでは、後のでは、100日の 170日の 170日の

14